## (19)日本国特許庁(JP)

# (12)公開特許公報 (A)

## (II)特許出願公開番号 特開2002-355936

(P2002-355936A) (43)公開日 平成14年12月10日(2002.12.10)

(51) Int. C1. 7	쓸데윈모	FΙ				•	テーマコート・	(参考)
	識別記号	B32B	27/20			A 2H	025	(5-7)
B32B 27/30	·		_ •					
27/20			27/20				1091	
G02B 1/10		G02F	1/1335				009	
1/11		G03F	7/004		501		100	
G02F 1/1335			7/027		513	4 J	027	
	審査請求	未請求	請求項の	数 1 O	L	(全16頁)	最終頁	に続く
(21)出願番号	特願2001-148968(P2001-148968)	(71)出	願人 000	0004178				
			ジ	ェイエス	アー	ル株式会社	•	
(22)出願日	平成13年5月18日(2001.5.18)		東	京都中央	区築:	地2丁目11	番24号	
		(72)発	明者 西	川昭				
(31)優先権主張番号	特願2001-98113(P2001-98113)		東	京都中央Ⅰ	区築:	地二丁目11	番24号 3	フェイ
(32)優先日	平成13年3月30日(2001.3.30)		エ	スアール	株式	会社内		
(33)優先権主張国	日本(JP)	(72)発	明者 下	村 宏臣				
			東	京都中央	区築	地二丁目11	番24号	ジェイ
			エ	スアール	株式	会社内		
		(74)代	理人 10	0086759				
	•		弁	理士渡	22	喜平 (外	.1名)	
							最終頁	に続く

## (54)【発明の名称】積層体

## (57)【要約】

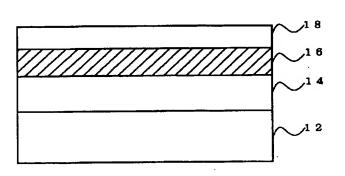
【課題】 透明性等に優れた積層体を提供する。

【解決手段】 最上側にある第1層18と、第1層の下側にある第2層16とを含む積層体であって、第2層が、下記化合物  $(A-1)\sim (C)$  を含有する有機溶剤系硬化性組成物を硬化させた硬化物からなる層である。

(A-1) 50~80重量%のアンチモン含有酸化錫

- (B)  $10\sim25$ 重量%の分子内に2以上の(メタ) アクリロイル基を有するウレタン(メタ) アクリレート
- (C) 10~25重量%の多官能(メタ)アクリレート





#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 分子内に2以上の(メタ)アクリロイル 基を有するウレタン(メタ)アクリレート、多官能(メ タ) アクリレート、針状金属酸化物を含有する有機溶剤 系硬化性組成物を硬化させた硬化物からなる層を、最上 側にある第1層の下側に有することを特徴とする積層 体。

1

## 【発明の詳細な説明】

[0001]

透明性に優れた積層体、およびそれからなる反射防止膜 に関する。

[0002]

【従来の技術】液晶表示パネル、冷陰極線管パネル、プ ラズマディスプレー等の各種表示パネルにおいて、外光 の映りを防止し、画質を向上させるために、低反射率 性、帯電防止性、低ヘイズ性、さらには、耐スチールウ ール性に代表される、耐擦傷性が良好な積層体が求めら れている。

【0003】特開平8-94806号公報に開示されて 20 いるように、基材上に、微粒子を高屈折率バインダー樹 脂中に極在化させた高屈折率膜と、フッ素系共重合体か らなる低屈折率膜とを順次に積層した反射防止膜が提案 されている。より具体的には、高屈折率膜を形成するの に、金属酸化物粒子等の微粒子層を工程紙上に予め形成 しておき、それを基材上の高屈折率パインダー樹脂に対 して圧接することにより、高屈折率バインダー樹脂中に 微粒子層を埋設して、極在化させている。また、低屈折 率膜については、フッ化ビニリデンおよびヘキサフルオ ロプロピレンからなるフッ素含有共重合体と、エチレン 30 性不飽和基を有する重合性化合物と、重合開始剤とから なる樹脂組成物を硬化して、薄膜としている。

【0004】一方、特開平8-231222号公報、特 開平8-319118号公報および特開平9-1231 4号公報には、針状金属酸化物の微粉末が開示されてい るが、かかる微粉末を用いた反射防止膜は開示されてい ない。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】ところで、従来、特開 平8-94806号公報に示されるように積層体に含ま 40 れる金属酸化物粒子の形状は球状であり、一般にその形 状および導電性について何等考慮されておらず、積層体 の帯電防止性、および透明性が不十分であるという課題 が見られた。そこで、本発明の発明者らは鋭意検討した 結果、最上側にある第1層と、第1層の下側にある第2 層とを含む積層体において、第2層中に針状の金属酸化 物粒子を含むことにより、上述した課題を解決できるこ とを見出した。すなわち、本発明は、簡易な構造であり ながら、帯電防止性、耐擦傷性および透明性に優れた積 層体、およびそれからなる反射防止膜を提供することを 50 を有する有機化合物と結合させることであることが好ま

目的とする。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明によれば、最上側 にある第1層と、第1層の下側にある第2層とを含む積 層体であって、第2層が針状アンチモン含有酸化錫を含 む積層体が提供され、上述した課題を解決することがで きる。ここで、第2層は第1層の下側にあればよく、第 1層と第2層の間に他の層が介在していてもよい。第2 層が針状アンチモン含有酸化錫を含むことにより、帯電 【発明の属する技術分野】本発明は、帯電防止性および 10 防止性、耐擦傷性および透明性に優れた積層体を容易に 得ることができる。

> 【0007】また、本発明を構成するにあたり、第2層 が、全固形分中に、下記化合物(A-1)~(D)を含 有し、全固形分濃度が0.5~75%である有機溶剤系 硬化性組成物を硬化させた硬化物であることが好まし

> (A - 1)40~80重量%の針状アンチモン含有酸 化錫

- (B) 5~40重量%の水酸基含有多官能(メ タ) アクリレートとジイソシアネートの反応物
- (C) 5~30重量%の多官能(メタ)アクリレ ート
- 0. 5~10重量%の光重合開始剤 ここで「全固形分」とは、硬化性組成物を120℃のホ ットプレートで1時間乾燥したときの残渣物である。こ のように構成することにより、帯電防止性、耐擦傷性お よび透明性等に優れた積層体を容易に得ることができ る。

【0008】また、本発明を構成するにあたり、第2層 が、全固形分中に、下記化合物(A-2)~(D)を含 有し、全固形分中の針状アンチモン含有酸化錫の含有量 が40~80重量%であり、全固形分濃度が0.5~7 5%である有機溶剤系硬化性組成物を硬化させた硬化物 であることが好ましい。

(A-2) 40~89.5重量%の表面処理された針 状アンチモン含有酸化錫

- 5~40重量%の水酸基含有多官能(メ タ) アクリレートとジイソシアネートの反応物
- 5~30重量%の多官能(メタ)アクリレ (C) ート
  - (D) 0.5~10重量%の光重合開始剤 針状アンチモン含有酸化錫に表面処理を施すことによ り、硬化物の耐擦傷性を向上することができる。また、 このように表面処理された針状アンチモン含有酸化錫中 の針状アンチモン含有酸化錫の含有量を規定することに より、帯電防止性、耐擦傷性および透明性等に優れた積 層体を確実に得ることができる。

【0009】本発明の積層体を構成するにあたり、表面 処理が、針状アンチモン含有酸化錫を、重合性不飽和基

しい。このような重合性不飽和基を有する有機化合物と結合した針状アンチモン含有酸化錫を用いることにより、硬化性組成物中の針状アンチモン含有酸化錫の分散性を向上させることができるだけでなく、硬化させた場合に、針状アンチモン含有酸化錫の表面上に結合させた有機化合物由来の重合性不飽和基を利用して、硬化性組成物中の他の成分との間の結合力をより強固なものにすることができる。

【0010】また、本発明の積層体を構成するにあたり、化合物(D)が、少なくとも1-ヒドロキシシクロ 10 ヘキシルフェニルケトンを含むことが好ましい。このような光重合開始剤を含んだ硬化性組成物とすることにより、硬化性組成物をより確実に硬化させることができる。

【0011】上述した本発明の積層体は、帯電防止性、耐擦傷性および透明性等に優れ、反射防止膜、防汚膜、撥水膜、電子部品、光学部品、包装容器、または帯電防止膜に使用できる。

【0012】本発明の積層体は、帯電防止効果に優れている。すなわち、本発明の積層体は表面抵抗が低い。表 20面抵抗が低い程、帯電防止性に優れる。表面抵抗が10<sup>12</sup>オーダーより低いと、帯電防止性が特に高まり、ほこり等の付着を顕著に防止する。帯電防止の観点から、表面抵抗が10<sup>10</sup>オーダーより低いのがより好ましい。

【0013】また、本発明の積層体は、耐擦傷性および密着性に優れている。さらに、本発明の積層体は、従来の球状アンチモン含有酸化錫を含有する積層体に比べて、アンチモン含有酸化錫を少量添加するだけで所望の帯電防止効果が得られる。この理由は、アンチモン含有30酸化錫の形状が針状であるため、少量の添加でも、硬化物中に導電路を有効に形成することができるためである。したがって、積層体におけるアンチモン含有酸化錫の含有量が減り透明性が高まる。

【0014】また、本発明の別の態様は、上記の積層体からなり、第1層が低屈折率膜であり、第2層が高屈折率膜である反射防止膜である。

【0015】反射防止膜に本発明の積層体を用いれば、 上述したような積層体の優れた帯電防止性、耐擦傷性お よび透明性を発揮することができる。

【0016】また、本発明の反射防止膜を構成するにあたり、低屈折率膜がフッ素原子を含む化合物で構成されることが好ましい。このように低屈折率膜の構成材料を選択することにより、優れた反射防止効果を得ることができる。

【0017】また、本発明の反射防止膜を構成するにあたり、さらに、高屈折率膜の下側にハードコート層と基材を含むことが好ましい。このようにハードコート層と基材を含むことにより、高屈折率膜をより強固に固定することができる。

[0018]

【発明の実施の形態】以下、本発明の積層体または反射 防止膜に使用する、有機溶剤系硬化性組成物(以下、硬 化性組成物と称する場合がある。)の各化合物、および 硬化方法等について説明する。

1. 化合物(A-1)、針状アンチモン含有酸化錫 針状アンチモン含有酸化錫(以下、針状ATOと称する 場合がある。)は、硬化性組成物を硬化して得られる硬 化物の帯電防止性を高めるために用いられる。

【0019】(1)形状

針状ATOの形状としては、微粉末状の、細長い形状であれば特に限定されず、繊維状、柱状、棒状およびその他の類似形状のものも含まれる。アスペクト比が5以上の値のものが好ましく、10以上の値のものがより好ましい。例えば、針状ATOとして、短軸平均粒子径が $0.005\sim0.05\mu$ m、長軸平均粒子径が $0.1\sim3\mu$ mおよび平均アスペクト比が5以上の値のものが挙げられる。針状ATOの形状は、所望の効果、硬化性組成物中における分散性等により適宜選択できる。

【0020】(2)製造方法

針状ATOの製造方法についても特に制限されるものではないが、例えば、錫成分、アンチモン成分、ケイ素成分およびアルカリ金属のハロゲン化物を含む被焼成処理物を焼成した後、得られた焼成物の可溶性塩類を除去する方法や、針状酸化錫微粉末の粒子表面に含水酸化アンチモンを沈着させた後、これを分別回収し、焼成する方法等を挙げることができる。

【0021】(3)添加量

本発明に使用する硬化性組成物では、針状ATOの添加量が40~80重量%の範囲内の値であることを必要とする。この理由は、添加量が40重量%未満の場合には、硬化させた場合に、優れた帯電防止性、耐擦傷性等が得られない場合があるためであり、添加量が80重量%を超える場合には、硬化性組成物の塗布、乾燥時に製膜性が不十分な場合や、硬化物の透明性が低下する場合があるためである。また、上記の理由により、添加量を45~80重量%の範囲内の値とすることが好ましく、50~80重量%の範囲内の値とすることがより好ましい。

【0022】2. 化合物(B)、水酸基含有多官能(メタ)アクリレートとジイソシアネートの反応物水酸基含有多官能(メタ)アクリレートとジイソシアネートの反応物(以下、単に化合物(B)と称する場合がある。)は、硬化性組成物を硬化して得られる硬化物の耐擦傷性および硬度を高めるために用いられる。

【0023】(1)水酸基含有多官能(メタ)アクリレート

水酸基含有多官能 (メタ) アクリレートは、特に制限されるものではないが、例えば、ジペンタエリスリトール 50 ペンタ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールト

リ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールジ (メタ) アクリレートモノステアレート、イソシアヌル酸E O変性ジ (メタ) アクリレート等を好適に用いることができる。水酸基含有多官能 (メタ) アクリレートの市販品としては、例えば、日本化薬 (株) 製 商品名 KA YARAD DPHA、PET-30、東亞合成 (株) 製 商品名 アロニックス M-215、M-233、M-305、M-400等として入手することができる。なお、水酸基含有多官能 (メタ) アクリレートは、一種単独または二種以上を組み合わせて用いることがで 10きる。

【0024】 (2) ジイソシアネート ジイソシアネートは、上記水酸基含有

ジイソシアネートは、上記水酸基含有多官能(メタ)ア クリレートと反応することが可能なイソシアネート基を、 有しているものであれば特に制限されるものではない。 このような例としては、2,4-トリレンジイソシアネ ート、2,6-トリレンジイソシアネート、1,3-キシ リレンジイソシアネート、1,4-キシリレンジイソシ アネート、1,5-ナフタレンジイソシアネート、m-フェニレンジイソシアネート、p-フェニレンジイソシ 20 アネート、3,3'-ジメチル-4,4'-ジフェニルメ タンジイソシアネート、4,4'ージフェニルメタンジ イソシアネート、3,3'ージメチルフェニレンジイソ シアネート、4,4'ーピフェニレンジイソシアネー ト、1、6-ヘキサンジイソシアネート、イソホロンジ イソシアネート、メチレンピス(4-シクロヘキシルイ ソシアネアート)、2,2,4-トリメチルヘキサメチレ ンジイソシアネート、ビス(2-イソシアネートエチ

R' - OC (= O)NH - R' - NHCOO - R' (1)

[一般式(1)中、置換基R'およびR'は、水酸基含有 30 多官能(メタ)アクリレート由来の(メタ)アクリロイル基を含む一価の有機基であり、置換基R'は、ジイソシアネート由来の二価の有機基である。]

【0027】このような化合物(B)の例としては、ジベンタエリスリトールペンタ(メタ)アクリレートと
1,6-ヘキサメチレンジイソシアネートとの反応物、ジペンタエリスリトールペンタ(メタ)アクリレートとイソホロンジイソシアネートとの反応物、ジペンタエリスリトールペンタ(メタ)アクリレートと2,4-トリレンジイソシアネートとの反応物、ペンタエリスリトールトリ(メタ)アクリレートと1,6-ヘキサメチレンジイソシアネートとの反応物、ペンタエリスリトールトリ(メタ)アクリレートとイソホロンジイソシアネートとの反応物、ペンタエリスリトールトリ(メタ)アクリレートと2,4-トリレンジイソシアネートとの反応物、ペンタエリスリトールトリ(メタ)アクリレートと2,4-トリレンジイソシアネートとの反応物等の一種単独または二種以上の組み合わせが挙げられる。

【0028】合成方法の例として、ジイソシアネートお 多官能(メタよび水酸基含有多官能(メタ)アクリレートを一括で仕 て得られる砂込んで反応させる方法、ジイソシアネート中に水酸基含 50 用いられる。

ル)フマレート、6-イソプロピル-1,3-フェニルジイソシアネート、4-ジフェニルプロパンジイソシアネート、水添ジフェニルメタンジイソシアネート、水添ジフェニルメタンジイソシアネート、1,3-ビス(イソシアネートメチル)シクロへキサン、テトラメチルキシリレンジイソシアネート、2,5(又は6)-ビス(イソシアネートメチル)ービシクロ[2.2.1]へプタン等を挙げることができる。これらの中では、2,4-トリレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート、キシリレンジイソシアネート、メチレンビス(4-シクロへキシルイソシアネアート)、1,3-ビス(イソシアネートメチル)シクロへキサンがより好ましい。なお、ジイソシアネートは、一種単独または二種以上を組み合わせて

【0025】(3)化合物(B)の態様

用いることができる。

[0026]

上述の水酸基含有多官能(メタ)アクリレートとジイソシアネートとを反応させて得られる化合物であれば特に制限されるものではない。化合物(B)としては、少なくとも分子内に2以上の(メタ)アクリロイル基当たりの分子量が400以下で、かつ2以上のウレタン結合(-O-C(=O)-NH-)を有するものが好ましい。ジイソシアネート1モルに対して水酸基含有多官能(メタ)アクリレート2モルを反応させて得られる下記一般式(1)で表されるウレタン(メタ)アクリレートであることがより好ましい。

有多官能(メタ)アクリレートを滴下して反応させる方法、ジイソシアネートおよび水酸基含有多官能(メタ)アクリレートを等モル仕込んで反応させた後に再び水酸基含有多官能(メタ)アクリレートを反応させる方法などを挙げることができる。

【0029】(4)添加量

本発明に使用する硬化性組成物では、化合物(B)の添加量が5~40重量%の範囲内の値であることを必要とする。この理由は、添加量が5重量%未満の場合には、硬化性組成物を硬化させた時に、得られる硬化物の耐擦的性が不十分になる場合があるためであり、添加量が40重量%を超える場合には、硬化物の硬度が不十分になる場合があるためである。また、上記の理由により、化合物(B)の添加量を10~30重量%の範囲内とすることが好ましく、10~25重量%の範囲内とすることがより好ましい。

【0030】3. 化合物(C)、多官能(メタ)アクリレート

多官能(メタ)アクリレートは、硬化性組成物を硬化して得られる硬化物の耐擦傷性および硬度を高めるために 用いられる。

挙げられる。

【0031】(1)多官能(メタ)アクリレート 多官能 (メタ) アクリレートは、分子内に少なくともニ つの (メタ) アクリロイル基を含有する化合物である。 その例としては、上述のペンタエリスリトールトリ(メ タ) アクリレートおよびジペンタエリスリトールペンタ (メタ) アクリレート等の水酸基含有多官能 (メタ) ア クリレートならびにジベンタエリスリトールヘキサ(メ タ) アクリレート、トリメチロールプロパントリ(メ タ) アクリレート、ペンタエリスリトールテトラ (メ タ) アクリレート、トリメチロールプロパントリオキシ 10 エチル (メタ) アクリレート、トリス (2-ヒドロキシ エチル) イソシアヌレートトリ (メタ) アクリレート等 の一種単独または二種以上の組み合わせが挙げられる。

本発明に使用する硬化性組成物では、多官能(メタ)ア クリレートの添加量が5~30重量%の範囲内の値であ ることを必要とする。この理由は、添加量が5重量%未 満となると、硬化性組成物を硬化させた時に、得られる 硬化物の耐擦傷性が不十分になる場合があるためであ 物の塗布、乾燥時に製膜性が不十分になる場合があるた

【0032】(2)添加量

めである。また、上記の理由により、多官能(メタ)ア クリレートの添加量を5~30重量%の範囲内の値とす るのがより好ましく、8~28重量%の範囲内の値とす るのがより好ましい。

【0033】なお、化合物(B)、および化合物(C) は、両者とも硬化性組成物を硬化して得られる硬化物の 耐擦傷性および硬度を高めるために用いられるが、両者 を併用することが必要である。化合物(B)および化合 物(C)の添加理由としては、それぞれ、硬化膜に適度 30 な弾性を付与し、耐擦傷性および硬度を高めるため、弾 性率を付与し硬度を高めるためであり、双方の特性を最 大限発揮させるためには、請求項記載の化合物(B)、 化合物(C)の添加量が好ましい。

【0034】4. 化合物(D)、光重合開始剤 光重合開始剤は、組成物を硬化させるために用いられ る。

## (1) 光重合開始剤

光重合開始剤の例としては、1-ヒドロキシシクロヘキ シルフェニルケトン、2,2-ジメトキシ-2-フェニ ルアセトフェノン、キサントン、フルオレノン、ベンズ アルデヒド、フルオレン、アントラキノン、トリフェニ ルアミン、カルバゾール、3-メチルアセトフェノン、 4-クロロペンゾフェノン、4,4'-ジメトキシベン ゾフェノン、4,4'ージアミノベンゾフェノン、ミヒ ラーケトン、ベンゾインプロピルエーテル、ベンゾイン エチルエーテル、ベンジルジメチルケタール、1-(4 ーイソプロピルフェニル) -2-ヒドロキシ-2-メチ ルプロパン-1-オン、2-ヒドロキシ-2-メチルー 1-フェニルプロパン-1-オン、チオキサントン、ジ 50 針状ATOと結合させる重合性不飽和基を有する有機化

エチルチオキサントン、2-イソプロピルチオキサント ン、2-クロロチオキサントン、2-メチル-1-〔4 **-(メチルチオ)フェニル]-2-モルホリノ-プロパ** ン-1-オン、2,4,6-トリメチルペンゾイルジフェ ニルホスフィンオキシド、ピスー(2,6-ジメトキシ ペンゾイル) -2,4,4-トリメチルペンチルホスフィ ンオキシド等の一種単独または二種以上の組み合わせが

【0035】なお、これらの光重合開始剤の中では、1 ーヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン、2,2-ジメトキシー2ーフェニルアセトフェノン、2ーメチル -1-[4-(メチルチオ)フェニル]-2-モルホリ ノープロパンー1-オン、2,4,6-トリメチルベンゾ イルジフェニルホスフィンオキシド、ピスー(2,6-ジメトキシベンゾイル) -2,4,4-トリメチルペンチ ルホスフィンオキシドが好ましい。ただし、本発明に使 用する硬化性組成物をより確実に硬化させることができ ることから、光重合開始剤としては、少なくとも1-ヒ ドロキシシクロヘキシルフェニルケトンを含んでいるこ り、一方、添加量が30重量%を超えると、硬化性組成 20 とが特に好ましい。また、1-ヒドロキシシクロヘキシ ルフェニルケトンの含有量は1~5重量%が好ましい。 【0036】(2)添加量

> 本発明に使用する硬化性組成物では、光重合開始剤の添 加量が0.5~10重量%の範囲内の値であることを必 要とする。この理由は、添加量が0.5重量%未満とな ると、硬化組成組成物の硬化が不十分となる場合がある ためである。一方、添加量10重量%を超えると、光重 合開始剤自身が可塑剤として働き、硬化物の硬度が低下 する場合があるためである。また、上記の理由により、 光重合開始剤の添加量を0.5~8重量%の範囲内の値 とするのが好ましく、0.5~5重量%の範囲内の値と するのがより好ましい。

> 【0037】5. 化合物(A-2)、表面処理された針 状ATO

> 表面処理された針状ATOは、上記の針状ATOをカッ プリング剤等の表面処理剤を用いて表面処理したもので ある。表面処理を施すと、分散性がより向上する。ここ で、表面処理とは、針状アンチモン酸化錫と表面処理剤 とを混合することにより表面を改質する操作を意味する ものであり、その方法としては、物理吸着、化学結合を 形成する反応のいずれを用いてもよいが、表面処理の効 果の観点から、化学結合を形成する反応がより好まし い。なお、表面処理された針状ATO中の針状ATOの 含有量は、全固形分中において、40~80重量%であ る。

【0038】(1)表面処理剤

カップリング剤を用いて表面処理を行なう場合、カップ リング剤の例として以下の処理剤が挙げられる。

(i) 重合性不飽和基を有する有機化合物

合物としては、分子内にウレタン結合 [-0-C(= O) NH-] やチオウレタン結合 [-S-C (=O) N H-]、および不飽和二重結合とを有するアルコキシシ ラン化合物が好ましい。具体例としては、例えば、下記 式(2)に示す化合物を挙げることができる。 [0039] 【化1】

10

$$(OR^4)_p$$
 $R^5_{3-p}-Si-R^6-S-C-H-R^7-H-C-O-R^6-(Z)_q$  (2)

【0040】式(2)中、R<sup>4</sup>、R<sup>5</sup>は、同一でも異な 10 含有多官能(メタ)アクリレートの市販品としては、例 っていてもよいが、水素原子またはC、~C。のアルキ ル基若しくはアリール基であり、例えば、メチル、エチ ル、プロピル、プチル、オクチル、フェニル、キシリル 基等を挙げることができる。ここで、pは、1~3の整 数である。

【0041】 [(R<sup>4</sup> O) , R<sup>5</sup> <sub>3 - </sub> Si-] で示さ れる基としては、例えば、トリメトキシシリル基、トリ エトキシシリル基、トリフェノキシシリル基、メチルジ メトキシシリル基、ジメチルメトキシシリル基等を挙げ ることができる。このような基のうち、トリメトキシシ 20 リル基またはトリエトキシシリル基等が好ましい。R<sup>6</sup> は、C」からC」2の脂肪族または芳香族構造を有する 2価の有機基であり、鎖状、分岐状または環状の構造を 含んでいてもよい。また、R<sup>1</sup> は、2 価の有機基であ り、通常、分子量14から1万、好ましくは、分子量7 6から500の2価の有機基の中から選ばれる。R <sup>8</sup> は、(q + 1)価の有機基であり、好ましくは、鎖 状、分岐状または環状の飽和炭化水素基、不飽和炭化水 素基の中から選ばれる。 Z は、活性ラジカル種の存在 下、分子間架橋反応をする重合性不飽和基を分子中に有 30 する1価の有機基を示す。また、qは、好ましくは、1 ~20の整数であり、さらに好ましくは、1~10の整 数、特に好ましくは、1~5の整数である。

【0042】本発明で用いられる重合性不飽和基を有す る有機化合物の合成は、例えば、特開平9-10011 1号公報に記載された方法を用いることができる。より 具体的には、水酸基含有(メタ)アクリレート、アルコ キシシラン、およびジイソシアネートを反応させること により得られる。

【0043】ここで用いる水酸基含有(メタ)アクリレ 40 ートとしては、例えば、ジペンタエリスリトールペンタ (メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールトリ(メ タ) アクリレート、ジペンタエリスリトールペンタ (メ タ) アクリレート、ペンタエリスリトールトリ(メタ) アクリレート、ペンタエリスリトールジ(メタ)アクリ レートモノステアレート、イソシアヌル酸E〇変性ジ (メタ) アクリレート、ヒドロキシエチル (メタ) アク リレート、2-ヒドロキシプロピル (メタ) アクリレー ト、2-ヒドロキシ-3-フェノキシプロピル(メタ) アクリレート、等を好適に用いることができる。水酸基 50 ト、イソホロンジイソシアネート、キシリレンジイソシ

えば、日本化薬(株)製 商品名 KAYARAD D PHA、PET-30、東亞合成(株)製 商品名 ア ロニックス M-215、M-233、M-305、M - 400等として入手することができる。

【0044】また、アルコキシシランについても、ジイ ソシアネートと反応する官能基を有するものであれば特 に制限されるものではなく、例えば、アーメルカプトプ ロピルトリメトキシシラン、アーメルカプトプロピルト リエトキシシラン、アーメルカプトプロピルジメトキシ エトキシシラン、アーメルカプトプロピルジエトキシメ トキシシラン、ィーメルカプトプロピルジメトキシメチ ルシラン、アーメルカプトプロピルジエトキシメチルシ ラン等のチオール基含有アルコキシシランを好適に用い ることができる。

【0045】さらに、ジイソシアネートについても、上 記多官能(メタ)アクリレートおよびアルコキシシラン と反応することが可能なイソシアネート基を有している ものであれば特に制限されるものではない。このような 例としては、2,4-トリレンジイソシアネート、2,6 ートリレンジイソシアネート、1,3ーキシリレンジイ ソシアネート、1,4ーキシリレンジイソシアネート、 1,5-ナフタレンジイソシアネート、m-フェニレン ジイソシアネート、p-フェニレンジイソシアネート、 3,3'ージメチルー4,4'ージフェニルメタンジイソ シアネート、4,4'ージフェニルメタンジイソシアネ ート、3,3'ージメチルフェニレンジイソシアネー ト、4,4'ーピフェニレンジイソシアネート、1,6 - ヘキサンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネ ート、メチレンピス(4-シクロヘキシルイソシアネア -ト)、2,2,4-トリメチルヘキサメチレンジイソシ アネート、ピス(2-イソシアネートエチル)フマレー ト、6-イソプロピル-1,3-フェニルジイソシアネ ート、4-ジフェニルプロパンジイソシアネート、リジ ンジイソシアネート、水添ジフェニルメタンジイソシア ネート、1、3-ビス(イソシアネートメチル)シクロ ヘキサン、テトラメチルキシリレンジイソシアネート、 2、5(又は6)-ビス(イソシアネートメチル)-ビ シクロ[2.2.1] ヘプタン等を挙げることができ る。これらの中では、2,4-トリレンジイソシアネー

11

アネート、メチレンビス(4 - シクロヘキシルイソシアネア - ト)、1,3 - ビス(イソシアネートメチル)シクロヘキサンがより好ましい。なお、上記アルコキシシランおよびジイソシアネートは、それぞれ一種単独または二種以上を組み合わせて用いることができる。

#### 【0046】(ii)他のカップリング剤

表面処理に適する他の好ましいカップリング剤として は、アーメタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、 γ-アクリロキシプロピルトリメトキシシラン、ビニル トリメトキシシラン等の分子内に不飽和二重結合を有す 10 る化合物群、アーグリシドキシプロピルトリエトキシシ ラン、ァーグリシドキシプロピルトリメトキシシラン等 の分子内にエポキシ基を有する化合物群、アーアミノプ ロピルトリエトキシシラン、アーアミノプロピルトリメ トキシシラン等の分子内にアミノ基を有する化合物群、  $\gamma$ -メルカプトプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$ -メル カプトプロピルトリメトキシシラン等の分子内にメルカ プト基を有する化合物群、メチルトリメトキシシラン、 メチルトリエトキシシラン、フェニルトリメトキシシラ ン等のアルキルシラン類、テトラプトキシシチタン、テ 20 トラプトキシジルコニウム、テトライソプロポキシアル ミニウム等の一種単独または二種以上の組み合わせが挙 げられる。また、これらのカップリング剤の中では、有 機樹脂と共重合もしくは架橋反応する官能基を有するも のが好ましい。

## 【0047】(iii)添加量

なお、針状ATOを表面処理するにあたり、表面処理剤の添加割合を、針状ATO100重量部に対して、0.1~125重量部の範囲内の値とすることが好ましく、1~100重量部の範囲内の値とすることがより好ましく、5~50重量部の範囲内の値とすることがより好ましい。その理由は、表面処理剤の添加割合が0.1重量部未満の場合には、硬化物の耐擦傷性が不十分になる場合があるためであり、一方、添加割合が125重量部を越える場合、硬化物の硬度が不十分になる場合があるためである。

#### 【0048】(2)添加量

本発明に使用する硬化性組成物では、表面処理された針状ATOの添加量が全固形分中40~89.5重量%の範囲内の値で、かつ全固形分中の針状ATOの含有量が 4040~80重量%の範囲内の値であることが好ましい。 上述の好ましい範囲にするように表面処理された針状ATOの添加量を調節することが好ましい。

#### 【0049】6. 有機溶剤

本発明に使用する硬化性組成物においては、上記化合物 (A-1) または (A-2) ~ (D) 以外に、有機溶剤 を配合することが好ましい。有機溶剤としては特に制限 されるものではないが、例えば、メチルエチルケトン、メチルイソプチルケトン、シクロヘキサノン、アセチルアセトン等のケトン類、エタノール、イソプロピルアル 50

コール、n-プタノール、ジアセトンアルコール等のアルコール類、エチルセロソルブ、プチルセロソルブ、プ ロピレングリコールモノメチルエーテル等のエーテル基合有アルコール類、乳酸メチル、乳酸エチル、乳酸プチル等のヒドロキシエステル類、アセト酢酸エチル、アセト酢酸メチル、アセト酢酸プチル等の $\beta$ 一ケトエステル類、トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類からなる群から選択される少なくとも一種の有機溶剤を使用することが好ましい。これらの中で、メチルエチルケトン、メチルイソプチルケトン、シクロヘキサノン、アセチルアセトン等のケトン類がより好ましい。

【0050】有機溶剤は、硬化性組成物の全固形分濃度が0.5~75%となるよう添加される。即ち、有機溶剤の添加量としては、全固形分を100重量部としたときに、33.3~19900重量部の範囲内の値が好ましい。この理由は、有機溶剤の添加量が33.3重量部未満となると、硬化性組成物の粘度が増加して塗布性が低下する場合があるためであり、一方、19900重量部を越えると得られる硬化物の膜厚が薄すぎて十分な耐擦傷性が発現しない場合があるためである。

#### 【0051】7. その他

本発明に使用する硬化性組成物には、本発明の目的や効果を損なわない範囲において、光増感剤、重合禁止剤、 重合開始助剤、レベリング剤、濡れ性改良剤、界面活性 剤、可塑剤、紫外線吸収剤、酸化防止剤、帯電防止剤、 無機充填剤、顔料、染料等の添加剤をさらに含有させて もよい。

【0052】8.硬化性組成物の調製方法本発明に使用する硬化性組成物は、上記化合物(A-1)(または (A-2))~(D)、および有機溶剤と、必要に応じて添加剤をそれぞれ添加して、室温または加熱条件下で混合することにより調製することができる。具体的には、ミキサ、ニーダー、ボールミル、三本ロール等の混合機を用いて、調製することができる。ただし、加熱条件下で混合する場合には、重合開始剤の分解開始温度以下で行うことが好ましい。また、 $1\mu m$ 以

下の薄膜を形成する場合、必要に応じて塗布前に本硬化

【0053】9. 硬化性組成物の硬化条件

性組成物を有機溶剤で希釈し、塗布してもよい。

硬化性組成物の硬化条件についても特に制限されるものではないが、例えば放射線を用いた場合、露光量を $0.01\sim10$  J/c  $m^i$  の範囲内の値とするのが好ましい。この理由は、露光量が0.01 J/c  $m^i$  未満となると、硬化不良が生じる場合があるためであり、一方、露光量が10 J/c  $m^i$  を超えると、硬化時間が過度に長くなる場合があるためである。また、上記の理由により、露光量を $0.1\sim5$  J/c  $m^i$  の範囲内の値とするのがより好ましく、 $0.3\sim3$  J/c  $m^i$  の範囲内の値とするのがより好ましい。

0 【0054】以下、本発明の反射防止膜の各層について

説明する。本発明の反射防止膜は、低屈折率膜および高 屈折率膜の下に、ハードコート層および基材を含むこと ができる。図1に、かかる反射防止膜10を示す。図1 に示すように、基材12の上に、ハードコート層14、 高屈折率膜16および低屈折率膜18が積層されてい る。このとき、基材12の上に、ハードコート層14を 設けずに、直接、高屈折率膜16を形成してもよい。ま た、高屈折率膜16と低屈折率膜18の間、または高屈 折率膜16とハードコート層14の間に、さらに、中屈 折率膜(図示せず。)を設けてもよい。

13

#### 【0055】10. 低屈折率膜

#### (1) 低屈折率膜用硬化性組成物1

低屈折率膜を形成するための低屈折率膜用硬化性組成物 としては、特に制限されるものでないが、主成分とし て、フッ素系樹脂(フッ素化合物含む。)、シロキサン 系樹脂(シリコーン樹脂や、ポリシラザン樹脂を含 む。)、アクリル系樹脂、ポリエステル系樹脂、ウレタ ン系樹脂等の一種単独または二種以上の組み合わせを含 むことが好ましい。これらの樹脂であれば、低屈折率膜 として、強固な薄膜を形成することができ、結果とし て、低屈折率膜の耐擦傷性を著しく向上させることがで きるためである。また、これらの樹脂であれば、低屈折 率膜における屈折率の値の調節が比較的容易なためであ

【0056】(2)低屈折率膜用硬化性組成物2 低屈折率膜を形成するための低屈折率膜用硬化性組成物 としては、熱硬化性、光硬化性等のいずれの硬化性組成 物であっても良いが、製造が容易であることから、熱硬 化性の含フッ素組成物であることが好ましい。そして、 このような含フッ素組成物の一例として、以下の(a) ~ (d) 成分から構成された含フッ素組成物を挙げるこ とができる。

- (a) 水酸基を有する含フッ素共重合体
- (b) 水酸基と反応し得る官能基を有する熱硬化剤
- (c)硬化触媒
- (d) 有機溶剤

【0057】①(a)水酸基を有する含フッ素共重合体 (a) 成分としては、分子内に水酸基を有する含フッ素 共重合体であれば、好適に使用することができる。より 具体的には、フッ素原子を含有する単量体と、水酸基を 40 含有する単量体とを共重合して得ることができる。ま た、必要に応じて、これらの単量体以外のエチレン性不 飽和単量体を添加することも好ましい。フッ素原子を含 有する単量体としては、テトラフルオロエチレン、ヘキ サフルオロプロピレン、フッ化ビニリデン、クロロトリ フルオロエチレン、トリフルオロエチレン、テトラフル オロエチレン、(フルオロアルキル)ビニルエーテル、 (フルオロアルコキシアルキル) ビニルエーテル、パー フルオロ(アルキルピニルエーテル)、パーフルオロ

クリル酸エステル等の一種単独または二種以上の組み合 わせが挙げられる。なお、フッ素原子を含有する単量体 の配合量は特に制限されるものではないが、10~99 モル%の範囲内の値であることが好ましく、15~97 モル%の範囲内の値であることがより好ましい。

【0058】また、水酸基を含有する単量体としては、 ヒドロキシエチルビニルエーテル、ヒドロキシプロピル ピニルエーテル、ヒドロキシブチルピニルエーテル、ヒ ドロキシペンチルビニルエーテル、ヒドロキシヘキシル 10 ピニルエーテル、ヒドロキシエチルアリルエーテル、ヒ ドロキシブチルアリルエーテル、グリセロールモノアリ ルエーテル、アリルアルコール、ヒドロキシエチル(メ タ) アクリル酸エステル等の一種単独または二種以上の 組み合わせが挙げられる。なお、水酸基を含有する単量 体の配合量は特に制限されるものではないが、1~20 モル%の範囲内の値であることが好ましく、より好まし くは、3~15モル%の範囲内の値である。

【0059】②(b)水酸基と反応し得る官能基を有す る熱硬化剤

20 水酸基と反応し得る官能基を有する熱硬化剤(以下、単 に熱硬化剤と称する場合がある。) としては、分子内に メチロール基およびアルコキシ化メチル基あるいはいず れか一方を2個以上有するメラミン化合物を使用するこ とが好ましい。より具体的には、ヘキサメチルエーテル 化メチロールメラミン化合物、ヘキサブチルエーテル化 メチロールメラミン化合物、メチルプチル混合エーテル 化メチロールメラミン化合物、メチルエーテル化メチロ ールメラミン化合物、プチルエーテル化メチロールメラ ミン化合物等のメチル化メラミン化合物等がより好まし い。また、熱硬化剤の添加量を、水酸基を有する含フッ 素共重合体100重量部に対して、1~70重量部の範 囲内の値とすることが好ましい。この理由は、かかる熱 硬化剤の添加量が、1重量部未満となると、水酸基を有 する含フッ素共重合体の硬化が不十分となる場合がある ためであり、一方、70重量部を超えると、低屈折率膜 用硬化性組成物の保存安定性が低下する場合があるため である。

【0060】③(c)硬化触媒

硬化触媒としては、水酸基含有重合体と硬化剤との間の 反応を促進するものであれば、好適に使用することがで きる。このような硬化剤としては、有機酸、無機酸およ びこれらと塩基性化合物との塩をもちいることができ、 パラトルエンスルホン酸、メタンスルホン酸、蓚酸、蟻 酸、酢酸等の有機酸、塩酸、リン酸、硝酸、硫酸等の無 機酸、および、これらのアンモニウム塩を挙げることが できる。また、硬化触媒の添加量についても特に制限さ れるものでは無いが、上述した水酸基を有する含フッ素 共重合体と、水酸基と反応し得る官能基を有する熱硬化 剤との合計量を100重量部としたときに、当該硬化触 (アルコキシビニルエーテル)、フッ素含有(メタ)ア 50 媒の添加量を0.1~30重量部の範囲内の値とするの

が好ましい。この理由は、かかる硬化触媒の添加量が 0.1重量部未満となると、硬化触媒の添加効果が発現 しない場合があるためであり、一方、硬化触媒の添加量 が30重量部を超えると、低屈折率膜用硬化性組成物の 保存安定性が低下する場合があるためである。

#### 【0061】 4D (d) 有機溶剤

低屈折率膜用硬化性組成物に使用する有機溶剤としては、前述した硬化性組成物に使用する有機溶剤と同様の種類を使用することが好ましい。また、有機溶剤の添加量を、水酸基を有する含フッ素共重合体100重量部に10対して、500~10,000重量部の範囲内の値とすることが好ましい。この理由は、かかる有機溶剤の添加量が500重量部未満となると、均一な膜厚を有する低屈折率膜を形成することが困難となる場合があるためであり、一方、10,000重量部を超えると、低屈折率膜用硬化性組成物の保存安定性が低下する場合があるためである。

#### 【0062】(3)屈折率

低屈折率膜における屈折率(Na-D線の屈折率、測定温度 25  $\mathbb{C}$ )を 1 .  $35\sim1$  . 50 の範囲内の値とする 20 のが好ましい。この理由は、かかる屈折率が 1 . 35 未満の値となると、使用可能な材料の種類が過度に制限される場合があり、一方 1 . 5 を超えると、高屈折率膜と組み合わせた場合に、反射防止効果が著しく低下する場合があるためである。また、上記の理由により、低屈折率膜の屈折率を、より好ましくは 1 .  $35\sim1$  . 45 の範囲内の値とすることであり、 1 .  $35\sim1$  . 45 の範囲内の値とすることがさらに好ましい。

【0063】また、低屈折率膜を設ける場合、より優れた反射防止効果が得られることから、高屈折率膜との間 30の屈折率差を0.05以上の値とするのが好ましい。この理由は、低屈折率膜と、高屈折率膜との間の屈折率差が0.05未満の値となると、これらの反射防止膜層での相乗効果が得られず、却って反射防止効果が低下する場合があるためである。また、上記の理由により、低屈折率膜と、高屈折率膜との間の屈折率差を0.1~0.5の範囲内の値とするのがより好ましく、0.15~0.5の範囲内の値とするのがさらに好ましい。

#### 【0064】(4)膜厚

また、低屈折率膜の膜厚についても特に制限されるもの 40 ではないが、 $0.05\sim1~\mu$ mの範囲内の値であることが好ましい。この理由は、かかる低屈折率膜の膜厚が  $0.05~\mu$ m未満となると、反射防止効果や基材に対する密着力が低下する場合があるためである。一方、低屈折率膜の膜厚が $1~\mu$ mを超えると、光干渉が生じて、反射防止効果が低下する場合があるためである。また、上記の理由により、膜厚を $0.05\sim0.5~\mu$ mの範囲内の値とすることがより好ましく、 $0.06\sim0.2~\mu$ mの範囲内の値とすることがさらに好ましい。

## 【0065】(5)形成方法

低屈折率膜用硬化性組成物を高屈折率膜に対して塗布 (コーティング) して、低屈折率膜形成用の塗膜を形成 することが好ましい。このようなコーテイング方法とし ては、特に制限されるものでないが、例えば、ディッピ ング法、スプレー法、バーコート法、ロールコート法、 スピンコート法、カーテンコート法、グラビア印刷法、 シルクスクリーン法、またはインクジェット法等のコー テイング方法を用いることができる。次いで、高屈折率 膜の一部と反応させて、全体として強固な塗膜を形成で きることから、低屈折率膜用硬化性組成物からなる塗膜 を熱硬化することが好ましい。この場合、30~200 ℃、0.1~180分間の条件で加熱するのが好まし い。この理由は、このような加熱条件であれば、基材や 形成される反射防止膜を損傷することなく、より効率的 に反射防止性に優れた反射防止膜を得ることができるた めである。また、上記の理由により、低屈折率膜を形成 する際の加熱条件としては、50~160℃で、0.2 ~120分間の条件で加熱することがより好ましく、6 0~140℃で、0.5~60分間の条件で加熱するこ とがさらに好ましい。

#### 【0066】11. 高屈折率膜

本発明の反射防止膜において、高屈折率膜は、上記に説明した化合物 (A-1) または (A-2) ~ (D) を含有する硬化性組成物を硬化させたものを使用する。

#### 【0067】(1)屈折率

また、高屈折率膜における屈折率(Na-D線の屈折率、測定温度 25  $\mathbb C$ )を 1.45 -2.1 の範囲内の値とするのが好ましい。この理由は、かかる屈折率が 1.45 未満の値となると、低屈折率膜と組み合わせた場合に、反射防止効果が著しく低下する場合があるためであり、一方、 2.1 を超えると、使用可能な材料が過度に制限される場合があるためである。また、上記の理由により、高屈折率膜の屈折率を、より好ましくは 1.55 -2.0 の範囲内の値とすることであり、 1.6 -1.9 の範囲内の値とすることがさらに好ましい。

#### 【0068】(2)膜厚

高屈折率膜の膜厚は、特に制限されるものではないが、 $0.01\sim50\mu$ mの範囲内の値であることが好ましい。この理由は、かかる高屈折率膜の膜厚が $0.01\mu$ m未満となると、低屈折率膜と組み合わせた場合に、反射防止効果や基材に対する密着力が低下して、低屈折率膜における耐擦傷性についても低下する場合があるためである。一方、高屈折率膜の膜厚が $50\mu$ mを超えると、高屈折率膜における光吸収が大きくなり、光透過率が低下する場合があるためである。また、上記の理由により、膜厚を $0.02\sim10\mu$ mの範囲内の値とするのが分ましく、 $0.05\sim2\mu$ mの範囲内の値とするのがより好ましく、 $0.05\sim0.2\mu$ mの範囲内の値とするのがさらに好ましい。

#### 50 【0069】(3)形成方法

17

高屈折率膜用の塗膜を形成した後、硬化性組成物の硬化について上述したように、硬化させる。高屈折率膜を形成する工程において、一度塗りで高屈折率膜を形成してもよく、複数回に分けて高屈折率膜を形成してもよい。 【0070】12.ハードコート層

ハードコート層を設けることにより、高屈折率膜を強固に固定することができる。また、低屈折率膜においても、耐擦傷性をより向上させることができる。ハードコート層の構成材料についても特に制限されるものでないが、シロキサン樹脂、アクリル樹脂、メラミン樹脂、エロポキシ樹脂等の一種単独または二種以上の組み合わせを挙げることができる。これらの中で高い硬度を有する材料としては、例えば、特開昭63-117074に示されるアルキルアルコキシシランとコロイド状シリカとを親水性溶媒中で反応させて得られる熱硬化型ハードコート組成物や、特開平9-100111に示される反応性シリカ粒子が分散された紫外線硬化型のハードコート組成物や、ウレタンアクリレートと多官能性アクリレートとを主成分とする公知の紫外線硬化型ハードコート組成物を挙げることができる。

【0071】また、ハードコート層の膜厚を $0.1\sim50\mu$  mの範囲内の値とすることが好ましい。この理由は、ハードコート層の膜厚が $0.1\mu$  m未満となると、低屈折率膜を強固に固定することが困難となる場合があるためであり、一方、膜厚が $50\mu$  mを超えると、製造が困難となったり、あるいは、フィルム用途に用いた場合に屈曲性が低下する場合があるためである。また、上記の理由により、ハードコート層の膜厚を $0.5\sim30\mu$  mの範囲内の値とするのがより好ましく、 $1\sim20\mu$  mの範囲内の値とするのがさらに好ましい。

#### 【0072】13. 基材

かかる高屈折率膜等を設ける基材の種類は特に制限され るものではないが、例えば、ポリエステル樹脂、トリア セチルセルロース樹脂、ポリカーボネート樹脂、アリル カーポネート樹脂、ポリエーテルスルホン樹脂、ポリア クリレート樹脂、ノルボルネン樹脂、アクリルスチレン 樹脂、およびガラス等からなる基材を挙げることができ る。例えば、これらの基材を含む反射防止膜とすること により、カメラのレンズ部、テレビ(CRT)の画面表 示部、あるいは液晶表示装置におけるカラーフィルター 40 等の広範な反射防止膜の利用分野において、反射防止効 果はもちろんのこと、優れた耐擦傷性や透明性が得ら れ、しかも優れた機械的強度や耐久性を得ることができ る。また、例えば、これらの基材を含むガスバリア材と することにより、トリアセチルセルロース等の吸湿性に 問題のある透明基材を使用している液晶表示パネル用偏 光フィルムの等の利用分野において、ガスバリア性効果 により偏光フィルムの性能が安定する効果が得られる。 また、水分、酸素により劣化しやすい太陽電池パネルの 長期耐久性が改善される。これらに加え、優れた耐擦傷 50

性や透明性が得られ、しかも優れた機械的強度や耐久性 を得ることができる。

[0073]

【実施例】以下、本発明の実施例を詳細に説明するが、 本発明の範囲はこれら実施例の記載に限定されるもので はない。

【0074】 [製造例1]

低屈折率膜 (第1層) 用硬化性組成物の調製

(1) 水酸基を有する含フッ素共重合体の調製

内容積1.5リットルの電磁攪拌機付きステンレス製オ ートクレープ内を窒素ガスで十分置換処理した後、酢酸 エチル500gと、エチルピニルエーテル(EVE)3 4.0gと、ヒドロキシエチルピニルエーテル(HEV E) 41.6gと、パーフルオロプロピルビニルエーテ ル (FPVE) 75. 4gと、過酸化ラウロイル1. 3 gと、シリコーン含有高分子アゾ開始剤(和光純薬工業 (株) 製、商品名: VPS1001) 7. 5gと、反応 性乳化剤(旭電化工業(株)製、商品名:NE-30) 1 gとを仕込み、ドライアイス-メタノールで-50℃ 20 まで冷却した後、再度窒素ガスで系内の酸素を除去し た。次いで、ヘキサフルオロプロピレン(HFP)11 9. 0gをさらに仕込み、昇温を開始した。オートクレ ープ内の温度が70℃に達した時点での圧力は、5.5 ×10<sup>5</sup> Paを示した。その後、攪拌しながら、70 ℃、20時間の条件で反応を継続し、圧力が2.3×1 0°Paに低下した時点でオートクレープを水冷し、反 応を停止させた。室温に達した後、未反応モノマーを放 出し、オートクレープを開放し、固形分濃度30.0重 量%のポリマー溶液を得た。得られたポリマー溶液を、 30 メタノールに投入し、ポリマーを析出させた後、メタノ ールによりさらに洗浄し、50℃で真空乾燥を行い、1 70gの水酸基を有する含フッ素共重合体を得た。

【0075】得られた水酸基を有する含フッ素共重合体について、固有粘度(N, N-ジメチルアセトアミド溶剤使用、測定温度25 $\mathbb C$ )を測定したところ、0.28 d1/gであった。また、かかる含フッ素共重合体について、ガラス転移温度を、DSCを用い、昇温速度5 $\mathbb C$ /分、窒素気流中の条件で測定したところ、31 $\mathbb C$ であった。また、かかる含フッ素共重合体について、フッ素含量を、アリザリンコンプレクソン法を用いて測定したところ、51.7%であった。さらに、かかる含フッ素共重合体について、水酸基価を、無水酢酸を用いたアセチル法により測定したところ、102mgKOH/gであった。

#### 【0076】(2)硬化性組成物の調製

提拌機付の容器内に、(1)で得られた水酸基を有する 含フッ素共重合体100gと、サイメル303(三井サ イテック(株)製、アルコキシ化メチルメラミン化合 物)11.1gと、メチルイソプチルケトン(以下、M IBKと称する。)3,736gとをそれぞれ添加し、

110℃、5時間の条件で攪拌し、水酸基を有する含フッ素共重合体とサイメル303とを反応させた。次いで、キャタリスト4040(三井サイテック(株)製、固形分濃度40重量%)11.1gをさらに添加し、10分間攪拌して、粘度1mPa・s(測定温度25℃)の低屈折率膜用硬化性組成物(以下、塗布液Aと称する場合がある。)を得た。

【0078】 [製造例2]

高屈折率膜(第2層)用硬化性組成物の調製 (1)針状アンチモン含有酸化錫(化合物(A – 1))

(1) 針状アンチモン含有酸化錫(化合物(A – 1)) ゾルの調製

針状アンチモン含有酸化錫微粉末(石原テクノ(株)製 FS-12P)300重量部をメチルエチルケトン (以下、MEKと略記する。)700重量部に添加し、ガラスピーズにて10時間分散を行い、ガラスピーズを除去してMEK針状アンチモン含有酸化錫ゾル(以下、針状ATOゾルと称する場合がある。)950重量部を得た。ここで、得られた針状ATOゾル2gをアルミ皿上で秤量し、120℃のホットプレート上で1時間乾燥して全固形分濃度を求めたところ、30重量%であった。

【0079】(2) 重合性不飽和基を有する有機化合物 が結合した(反応性)針状アンチモン含有酸化錫(化合物(A-2))ゾルの調製

(2-1) 重合性不飽和基を有する有機化合物の合成 攪拌機付きの容器内のメルカプトプロピルトリメトキシシラン7.8 gおよびジプチルスズジラウレート0.2 gの混合溶液に、イソホロンジイソシアネート20.6 gを、乾燥空気中、50℃で1時間かけて滴下した後、さらに60℃で3時間攪拌した。続いて、この反応溶液中にペンタエリスリトールトリアクリレート(新中村化学工業(株)製 商品名 NKエステル A-TMM-3L) 71.4 gを30℃で1時間かけて滴下した後、さらに60℃で3時間攪拌して反応液を得た。この反応液中の生成物、すなわち、重合性不飽和基を有工人をで測定したというで3時間増拌して反応液を得た。この反応液中の生成物、すなわち、重合性不飽和基を下T-IRで測定したところ、0.1重量%以下であり、各反応がほぼ定量的に行われたことを確認した。また、分子内にチオウレタン結合と シリル基と、重合性不飽和基とを有することを確認した。

【0080】(2-2) 反応性針状アンチモン含有酸化 錫ゾルの合成

攪拌機付きの容器内に、針状アンチモン含有酸化錫分散 液(石原テクノ(株)製、FSS-10M、分散溶媒: MEK、全固形分濃度30重量%) 95g、(2-1) で得られた重合性不飽和基を有する有機化合物4.0 g、蒸留水0.1gおよびp-ヒドロキシフェニルモノ メチルエーテル 0.01gを混合し、65℃で、加熱攪 拌した。5時間後、この混合物にオルト蟻酸メチルエス テル0. 7gを添加してさらに1時間加熱し、反応性針 状アンチモン含有酸化錫ゾル(以下、反応性針状ATO ゾルと称する場合がある。)を得た。ここで、得られた 反応性針状ATOゾル2gをアルミ皿上に秤量し、12 0℃のホットプレート上で1時間乾燥して全固形分濃度 を求めたところ、33重量%であった。また、この反応 性針状ATOゾル2gを磁性るつぼに秤量し、80℃の ホットプレート上で30分予備乾燥した後、750℃の 20 マッフル炉中で1時間焼成を行ない、得られた無機残渣 量、および全固形分濃度から全固形分中の無機含量を求 めたところ、79重量%であった。なお、この測定法に よる無機含量が、全固形分中のATOの含有量に相当す

【0081】(3) 水酸基含有多官能(メタ) アクリレートとジイソシアネートの反応物(化合物(B)) および多官能(メタ) アクリレート(化合物(C)) の混合物の合成(その1)

乾燥空気中、ヘキサメチレンジイソシアネート6.0g およびジブチルスズジラウレート0.02gの混合溶液 に、ジペンタエリスリトールペンタアクリレート(水酸 基含有多官能(メタ)アクリレート)(日本化薬(株) 製 商品名KAYARAD DPHA ジペンタエリス リトールペンタアクリレート/ジペンタエリスリトール ヘキサアクリレート(以下、C-1と称する。)=46) 94.0gを20℃で1時間かけて滴下した後、室 温下で1時間攪拌し、さらに60℃で3時間加熱攪拌す ることにより、ジペンタエリスリトールペンタアクリレ ートとヘキサメチレンジイソシアネートとの反応物(以 下、B-1と称する。) およびC-1の混合物(以下、 M-1と称する。)を得た。ここで、反応液中の残存イ ソシアネート量を分析したところ、その残量は0.1重 量%以下であり、反応がほぼ定量的に行なわれたことを 確認した。また、M-1中のB-1含有量を、原料の仕 込み比より求めたところ44%であった。

【0082】(4)水酸基含有多官能(メタ)アクリレートとジイソシアネートの反応物(化合物(B))および多官能(メタ)アクリレート(化合物(C))の混合物の合成(その2)

に、チオウレタン結合と、ウレタン結合と、アルコキシ 50 乾燥空気中、ペンタエリスリトールトリアクリレート

(水酸基含有多官能(メタ)アクリレート) (新中村化 学工業(株)製 商品名 NKエステル A-TMM-3L ペンタエリスリトールトリアクリレート/ペンタ エリスリトールテトラアクリレート(以下、C-2と称 する。) = 6 / 4) 40.9gおよびイソホロンジイソ シアネート18.3gの混合溶液に、ジブチルスズジラ ウレート0.1gを添加し、室温下で1時間攪拌した 後、さらに50℃で3時間攪拌した。さらに、ペンタエ リスリトールトリアクリレート40.9gを1時間かけ て滴下した後、60℃で3時間加熱攪拌することによ り、ペンタエリスリトールトリアクリレートとイソホロ ンジイソシアネートとの反応物(以下、B-2と称す る。) およびC-2の混合物(以下、M-2と称す る。)を得た。ここで、反応液中の残存イソシアネート. 量を分析したところ、その残量は0.1重量%以下であ り、反応がほぼ定量的に行なわれたことを確認した。ま た、M-2中のB-2含有量を、原料の仕込み比より求

21

【0083】(5)上記化合物(A-1)または(A-2)~(D)からなる硬化性組成物の調製 紫外線を遮蔽した容器中に、上記の針状ATO(A-1) ゾル190g (針状ATO微粒子として57.0 g)、混合物 (M-1) 28.9g (B-1として1 2. 7g、C-1として16. 2g)、混合物 (M-2) 10. 6g (B-2として7. 1g、C-2として 3. 5g)、1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケ トン(以下、D-1と称する。) 3.5gおよびMEK 37gをそれぞれ加え、50℃で2時間攪拌して均一な 溶液の高屈折膜用硬化性組成物1 (以下、塗布液Bと称 する場合がある。)を得た。この硬化性組成物中の全固 30 形分濃度、および全固形分中の無機含量を、上記と同様 に測定したところ、それぞれ37重量%、57重量%で あった。さらに、表1に示す配合量に従って、針状AT O(A-1) ゾルまたは反応性針状ATO(A-2) ゾ ル、および化合物(B)~(D)を加えて、上記と同様 に高屈折膜用硬化性組成物2~6を調製した。ただし、 組成物4では、化合物(B)および化合物(C)につい ては、混合物(M-2)を加え、さらにトリメチロール プロパントリアクリレート(以下、C-3と称する。) を加えた。組成物6では組成物1と同様に各化合物を混 40 合した後、ロータリーエバポレーターを用いて全固形分 濃度が52重量%になるまで濃縮し硬化性組成物を得 た。また、上記と同様に硬化性組成物中の全固形分濃 度、および全固形分中の無機含量を測定した。

【0084】 [比較製造例1]

めたところ67%であった。

比較高屈折率膜用硬化性組成物の調製

(1) 球状アンチモン含有酸化錫ゾルの調製 球状アンチモン含有酸化錫微粉末(石原テクノ(株)製 SN-102P) 300重量部をMEK700重量部 スピーズを除去してMEK球状アンチモン含有酸化錫ゾ ル(以下、球状ATOゾルと称する場合がある。) 95 0重量部を得た。ここで、得られた球状ATOゾル2g をアルミ皿上に秤量し、120℃のホットプレート上で 1時間乾燥して全固形分濃度を求めたところ、30重量 %であった。(2)球状ATOゾルまたは針状ATO (A-1) ゾル、および化合物 (B) ~ (D) からなる 硬化性組成物の調製表 1 に示す配合量に従って、球状A TOゾルまたは針状ATOゾル、および化合物(B)~ (D) を加えて、製造例2(5)と同様に比較高屈折膜 用硬化性組成物1~6を調製した。ただし、比較組成物 4では、組成物6と同様に濃縮して硬化性組成物を得 た。また、製造例2と同様に組成物中の全固形分濃度、 および全固形分中の無機含量を測定した。

【0085】[製造例3]

ハードコート材の調製

乾燥空気下、反応性アルコキシシラン8.7gと、メチ ルエチルケトン分散シリカゾル(日産化学工業(株) 製、商品名:MEK-ST、平均粒径22nm、シリカ 20 濃度30重量%) 91. 3gと、イソプロピルアルコー ル0.2gと、イオン交換水0.1gとからなる混合液 を、80℃、3時間の条件で攪拌後、オルト蟻酸メチル エステル1. 4gを添加し、さらに1時間同一温度で攪 拌した。室温まで冷却後、トリメチロールプロパントリ アクリレート (新中村化学工業(株)製、商品名:NK エステルA-TMPT) 21.9gと、トリメチロール プロパントリオキシエチルアクリレート(新中村化学工 業 (株) 製、商品名: NKエステルA-TMPT-3E O) 10.95gと、1-ヒドロキシシクロヘキシルフ ェニルケトン (チバスペシャルティケミカルズ (株) 製、商品名:イルガキュア184) 3. 27gを混合し て、ハードコート組成物(以下、塗布液Cと称する場合 がある。)を調製した。

【0086】 [実施例1]

(1) 反射防止膜の作製

製造例3で得られた塗布液Cを、ワイヤーパーコータ (#12) を用いて、ポリエステルフィルムA4300 (基材) (東洋紡績(株) 製、膜厚188 μm、)上に 塗工し、オープン中、80℃、1分間の条件で乾燥し、 **塗膜を形成した。次いで、大気中、メタルハライドラン** プを用いて、0.3 J/c m¹の光照射条件で塗膜を紫 外線硬化させ、膜厚10μmであって、屈折率1.49 のハードコート層を形成した。次いで、製造例2で得ら れた組成物1の塗布液Bを、ワイヤーパーコータ(# 3)を用いて、当該ハードコート層上に塗工(塗布)し た。このとき、組成物中の全固形分濃度が5重量%にな るまでメチルイソプチルケトンで希釈した。但し、組成 物3に対応する硬化性組成物はメチルイソプチルケトン で希釈することなく塗布した。次に、オープン中、80 に添加し、ガラスビーズにて10時間分散を行い、ガラ 50 ℃、1分間の条件で乾燥し、塗膜を形成した。次いで、

大気中、メタルハライドランプを用いて、0.3J/c m'の光照射条件で塗膜を紫外線硬化させ、膜厚0.0 5μmであって、屈折率1.68の高屈折率膜(第2 層) を形成した。さらに、製造例1で得られた塗布液A を、当該高屈折率膜上に、ワイヤーパーコータ(#3) を用いて塗工し、室温で5分間風乾して、塗膜を形成し た。この塗膜を、オープンを用いて140℃、1分の条 件で加熱し、膜厚0.05 μmであって、屈折率1.4 0の低屈折率膜(第1層)を形成した。

【0087】 [実施例2~3] 製造例2で調製した組成 10 物1 (塗布液B) の代わりに、製造例2で調製した組成 物2、3を使用した以外は、実施例1と同様にして積層 体を作製した。

【0088】 [比較例1~3] 製造例2で調製した組成 物1 (塗布液B) の代わりに、比較製造例1で調製した 比較組成物1~3を使用した以外は、実施例1と同様に して積層体を作製した。

【0089】[参考試験例]製造例2で調製した組成物 1~6、および比較製造例1で調製した比較組成物1~ 6を、実施例1のように硬化させて、その硬化物におけ 20 評価2:51~100本の傷の発生が観察された。 る表面抵抗を以下に示す測定法により測定した。また、 得られた硬化物の密着性、QUV後密着性および耐擦傷 性を以下の基準で評価した。

【0090】(1)表面抵抗

PET未処理面に製膜した硬化物の表面抵抗 (Ω/□) を、ハイレジスタンスメーター(ヒューレット・パッカ ード社製 HP4339) を用い、主電極径26mm Φ、印加電圧100Vの条件で測定した。得られた結果 を表1に示す。

【0091】(2)密着性およびQUV後密着性 PET易接着処理面上に製膜した硬化物の密着性を、J IS K5400における碁盤目セロハンテープ剥離試 験に準拠し、1mm角、計100個の碁盤目における残 膜率(%)で評価した。さらに、硬化物フィルムに対し、 てQUV促進耐候試験機(Q-Panel社製)を用い て150時間紫外線を照射した後、同様に密着性を評価 した。得られた結果を表1に示す。尚、密着性は積層体 の耐擦傷性に、QUV後密着性は積層体の耐久性の向上 に寄与する。

【0092】(3)耐擦傷性

PET易接着処理面上に製膜した硬化物の表面を#00 00スチールウールにより、荷重40g/cm<sup>1</sup>の条件 で10回こすり、硬化物の耐擦傷性を以下の基準から目 視にて評価した。得られた結果を表1に示す。

評価5:傷の発生が全く観察されなかった。 評価4:1~5本の傷の発生が観察された。

評価3:6~50本の傷の発生が観察された。

評価1:塗膜剥離が観察された。

なお、評価3以上の耐擦傷性であれば、実用上許容範囲 であり、評価4以上の耐擦傷性であれば実用上の耐久性 が優れていることから好ましく、評価5の耐擦傷性であ れば、実用上の耐久性が著しく向上することからさらに 好ましいといえる。

[0093]

【表 1 】

			高品折串數用組成制	明知成的				1	比较新用折	比較高品折率膜用組成數		
	1	2	8	7	9	. 9	1	2	8	7	9	
<u> 作合物(A-1)または(A-2)</u>												
単状ATO (A−1) ソル	. 67.0	74.9	<b>4</b> 0.0	ı	1	40.0	ı	ı	ı	ı	8	0.19
反応性針状ATO (A-2) ゾル	-	-	ı	76.0	67.0	1	ı		_	1	1	ı
単伏ATのグル	1	-		-	-	-	0.73	74.9	6'65	40.0	1	1.
金田形分中の無機合業	67.0	74.9	6.6	69.0	63.0	40.0	67.0	74.9	6.63	40.0	99	67.0
<u>作合作(B)</u>												
8-1	12.1	8	16.0	ı	9.0	18.2	12.7	6.0	16.0	.18.2	1	£.
B-2	7.1	3.9	8.4	12.0	6.0	10.2	7.1	8.8	8.4	10.2	44.6	4.6
多宜B(J)TJT										٠.		
C-1	16.2	<b>80</b>	19.1	ı	11.6	23.1	16.2	8 8	16.1	: :	ı	10.2
C-2	3.6	1.9	7	6.9	9 9	6.0	3.6	1.9	1.1	9.0	877.8	2.2
C-3	ı	ı	ı	2.1	1	ı	ŧ	1	ı	ı	ı	ı
光度合開始剂(D)												
D-1		es es	, 9	e,		e.	3.6	. G	3.6	e5 •	3.6	12.6
D-2	1	1	ì	1.6	1.6	1	-	-	1	ı	ł	6.4
<b>有理路和</b>												
MEK	170.0	174.8	1900.0	170.0	170.0	92.3	170.0	174.8	1900.0	 8	170.0	170.0
MIBK	1	1	1	42.5	ı	1	1	ì	ţ	1	ı	ı
トルエン	١	1	ı	ı	42.5	ı	ı	-	1	ı	_	1
<b>☆ #</b>	270.0	8.748	2000.0	312.5	312. 5	192.3	270.0	274.8	2000.0	182.3	270.0	270.0
全国形分徵度 (重量%)	37	36	9	32	32	62	37	36	8	23	37	87
				-								
・ 東旧教名 (a/ロ)	8×10	3×10	4×16 <sup>13</sup>	8X10	)X	2×10 <sup>4</sup>	3×10r	2×10	701 X B	201×0	ž	2×10
おかり	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8
器	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	8	2
正	*	<b>~</b>	4	ю	ю	•	7	2	တ	80	69	63

**#針状ATOゾル、反応性針状ATOゾルおよび羽状ATOゾルは、各分散ゾルの仕込量中に含まれる禁助未彰薬国皇(有籍務剤を散く。)を示す。** 

【0094】なお、表1中の略称は以下のとおりであ

B-1:製造例2で合成した水酸基含有多官能(メタ) アクリレートとヘキサメチレンジイソシアネートとの反応物

B-2:製造例2で合成した水酸基含有多官能(メタ) アクリレートとイソホロンジイソシアネートとの反応物

C-2:ペンタエリスリトールテトラアクリレートC-3:トリメチロールプロパントリアクリレート

D-1:1-ヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン

D-2:2-メチル-1-[4-(メチルチオ)フェニ

ル] -2-モルホリノ-1-プロパノン

MEK:メチルエチルケトン

MIBK:メチルイソブチルケトン

【0095】[試験例]実施例1~3および比較例1~3で得られた反射防止膜おける耐擦傷性を以下の基準で評価した。また、得られた反射防止膜における表面抵抗、反射率、全光線透過率、および濁度(ヘイズ値)を40 以下に示す測定法により測定した。

## 【0096】(1)耐擦傷性

得られた反射防止膜の表面を#0000スチールウールにより、荷重200g/cm'の条件で30回こすり、反射防止膜の耐擦傷性を参考試験例と同じ基準から目視にて評価した。得られた結果を表2に示す。

【0097】(2)反射率および全光線透過率 得られた反射防止膜における反射率(測定波長における 最低反射率)および全光線透過率を、分光反射率測定装 置(大型試料室積分球付属装置150-09090を組 30 み込んだ磁気分光光度計U-3410、日立製作所

(株) 製)により、JIS K7105 (測定法A)に準拠して、波長340~700nmの範囲で測定した。すなわち、アルミの蒸着膜における反射率を基準(100%)として、各波長における反射防止膜における最低反射率および全光線透過率を測定した。結果を表2に示す。

【0098】(3) 濁度(ヘイズ値)

得られた反射防止膜につき、カラーヘイズメーター(須

賀製作所(株) 製) を用いて、ASTM D1003に 準拠してヘイズ値を測定した。得られた結果を表2に示 す。

#### 【0099】(4)表面抵抗

得られた反射防止積層体の表面抵抗 (Ω/□) を、参考 試験例と同様に測定した。得られた結果を表 2 に示す。

[0100]

【表2】

		実施例			比較例			
	1	2	3	. 1	2	. 3		
第1層(低屈折率層)	製造例1	製造例 1	製造例1	製造例1	製造例1	製造例1		
第2層(高屈折率層)	製造例2 組成物1	製造例2	製造例2 組成物3	比較製造例1 比較組成物1	比較製造例1 比較組成物2	比較製造例1 比較組成物3		
硬化物の屈折率	1.65	1.68	1.64	1.65	1.68	1.6.4		
第3層(ハードコート層)	製造例4	製造例4	製造例4	製造例4	製造例4	製造例4		
積層体の評価 耐禁傷性	. Б	5	4	. 5	5	4		
反射率 (%)	0.3	0.1	0.4	0.3	0.1	0.4		
全光線透過率 (%)	93	93	93	93	93	93		
漢度 (%)	1.3	1.3	1. 3	1. 3	1. 3	1. 3		
表面抵抗 (0/口)	10*	10*	1011	1.018	1010	1015		

#### [0101]

【発明の効果】本発明によれば、最上側にある第1層と、第1層の下側にある第2層とを含む積層体において、第2層に針状アンチモン含有酸化錫を含むことにより、帯電防止性、耐擦傷性および透明性に優れた積層体を提供できるようになった。さらに、本発明によれば、このような積層体を、反射防止膜に適用した場合、簡易な構造により、優れた帯電防止性、耐擦傷性および透明性を示す反射防止膜を提供することができるようになった。

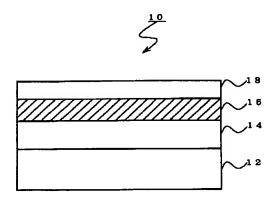
#### 20 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の一実施形態による反射防止膜の断面図 である。

#### 【符号の説明】

- 10 反射防止膜(積層体)
- 12 基材
- 14 ハードコート層
- 16 低屈折率膜(第1層)
- 18 高屈折率膜(第2層)

【図1】



## フロントページの続き

(51) Int. Cl. <sup>7</sup> G 0 3 F 識別記号

G03F 7/11

FΙ

テーマコート'(参考) 5 G 4 3 5

7/027

7/004

5 0 1 5 1 3

G09F 9/00

309A

7/11

G 0 9 F 9/00

309

. .

3 1 3

C 0 8 F 290/06

G 0 2 B 1/10

A Z

3 1 3

// C08F 290/06

•

Fターム(参考) 2HO25 AA00 AA13 AA19 AB14 AB20

AC01 AD01 BC13 BC42 BC66

CA00 CC03 CC09 CC20 DA34

2H091 FA37X FA37Z FB04 FB06

FC12 FC23 GA01 LA02 LA07

LA16

2K009 AA05 AA15 BB02 BB13 BB14

BB24 BB28 CC03 CC26 DD02

DD06 EE03

4F100 AA17A AA17H AA28 AA29

AK25A AK41 AK51A AL05A

AL06A AT00B BA02 CA02

CA23A CA23H DE03A DE03H

EJ08A EJ54 GB41 JB12A

JG03 JN01 JN06

4J027 AG01 AG12 AG33 BA25 BA26

BA27 BA28 CA14 CB10

 $5G435\ AA02\ BB06\ BB12\ GG32\ GG43$ 

HH03